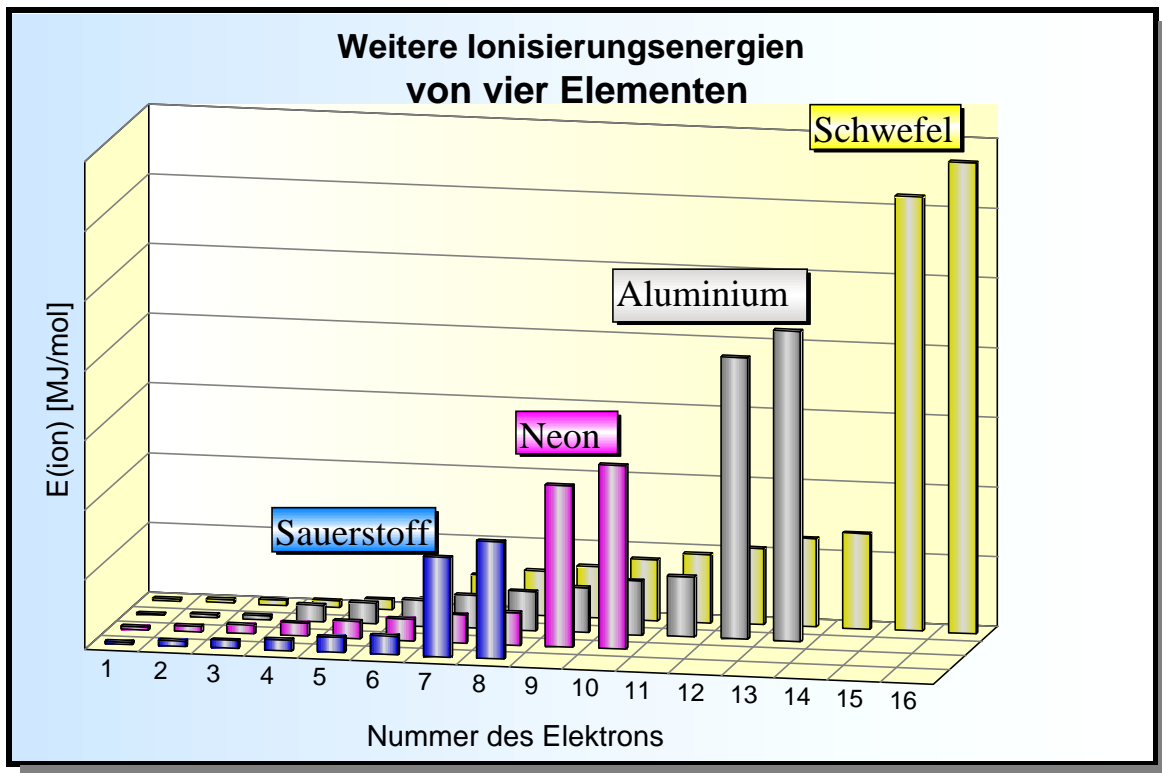


Ionisierungsenergie (II)

In der folgenden Abbildung werden die 1. und alle weiteren Ionisierungsenergien von vier Elementen dargestellt.



Beantworte dazu folgende Fragen:

1. Wie viel Elektronen, die abgespalten werden können, hat Sauerstoff: _____, Neon: _____, Aluminium _____ und Schwefel?
2. Gibt es einen systematischen Zusammenhang zwischen der Nummer (=Position) des Elektrons und der Höhe der Ionisierungsenergie? _____

3. Welche Elektronen haben bei welchen Element die höchsten Ionisierungsenergien? Trage die entsprechenden Nummern ein,
Sauerstoff: _____, Neon: _____, Aluminium: _____ Schwefel _____
4. Lassen sich die Elektronen der vier Elemente in Gruppen einteilen? _____
Wenn ja, in wie viel Gruppen zu jeweils wie viel Elektronen?
Sauerstoff: in _____ Gruppen zu _____ und _____ Elektronen;
Neon: in _____ Gruppen zu _____ und _____ Elektronen;
Aluminium: in _____ Gruppen zu _____ und _____ und _____ Elektronen;
Schwefel: in _____ Gruppen zu _____ und _____ und _____ Elektronen.